

Ionenaustauscher

1982/IV/3

3. Eine wässrige Lösung enthält gleiche Konzentration der Ionen Mg^{2+} , K^+ , SO_4^- und Cl^- .
Nach dem Ionenaustauschverfahren sollen im ersten Schritt die Metallionen, im zweiten Schritt die Anionen entfernt werden. Das Eluat ist reines Wasser. Stellen Sie Bau, Arbeitsweise und Regenerierung der nacheinander einzusetzenden Kunstharzaustauscher mit Formelgleichungen und kurzem Text dar!
(Für die Harzkomponente des Austauschers genügt in der Formeldarstellung die Verwendung eines Symbols.) 12BE

1984/IV/3

3. Erklären Sie, wie man das im Meerwasser enthaltene Kochsalz nach dem Ionenaustauschverfahren entfernen kann!
Gehen Sie dabei auf Wirkungsweise und Regeneration der verwendeten Ionenaustauscher ein! 9BE